# PRODUCTION OF ACRYLIC ACID ESTER

Patent Number:

JP62106052

Publication date:

1987-05-16

Inventor(s):

MIYAZAKI CHUICHI; others: 03

Applicant(s):

SANYO CHEM IND LTD

☐ JP62106052

Requested Patent:

Application Number: JP19850246769 19851101

Priority Number(s):

IPC Classification:

C07C69/54; C07C67/58

EC Classification:

Equivalents:

### Abstract

PURPOSE: To obtain the titled transparent high-purity compound, by esterifying (meth)acrylic acid with an alcohol in the presence of an acid catalyst, dehydrating, desolvating and purifying the reaction mixture leaving a specific amount of impurities in a layer of an esterification product and filtering the resultant product.

CONSTITUTION: Acrylic or methacrylic acid is esterified with an alcohol, e.g. tripropylene glycol, in an organic solvent, e.g. benzene or toluene, in the presence of an acid catalyst, e.g. p-toluenesulfonic acid, etc., and a polymerization inhibitor, e.g. hydroquinone, etc., at refluxing temperature, preferably 70-130 deg.C for 3-15hr and the reaction mixture is washed and purified with an aqueous solution of an alkali leaving 0.05-3wt% impurities, e.g. the unreacted material, acid catalyst, polymerization inhibitor, etc., in a layer of an esterification product. The resultant layer is dehydrated, desolvated and filtered to afford the aimed transparent and high-purity, particularly high-boiling compound.

EFFECT. The ester is transparent without haze and precipitation even after storage for a long period.

Data supplied from the esp@cenet database - 12

# 19 日本国特許庁(JP)

# ⑪特許出願公開

# ⑩ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭62-106052

@Int\_Cl\_4

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和62年(1987)5月16日

C 07 C 69/54 67/58 6670-4H 6670-4H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全3頁)

**図発明の名称** アクリル酸エステル類の製造法

②特 願 昭60-246769

②出 願 昭60(1985)11月1日

京都市東山区一橋野本町11番地の1 三洋化成工業株式会 忠 @発 明 者 宮 崎 社内 彰 久 京都市東山区一橋野本町11番地の1 三洋化成工業株式会 ⑫発 明 者 斉 藤 社内 ②発 明 者 安 藤 信 也 京都市東山区一橋野本町11番地の1 三洋化成工業株式会 社内 三洋化成工業株式会 @発 明 者 出 Œ 和 也 京都市東山区一橋野本町11番地の1 社内 京都市東山区一橋野本町11番地の1 三洋化成工業株式会社 の出 願 人

明 細 酉

## 1. 発明の名称

アクリル酸エステル類の製造法

# 2. 特許請求の範囲

1. アクリル酸又はメタクリル酸とアルコールを酸触媒の存在下に有機溶剤中でエステル化し、未反応物および酸触媒、重合禁止剤の不純物をアルカリ性水溶液で洗浄、精製分離する際に、エステル化物の層にこれらの不純物を 0.05 ~ 3重量 %残して脱水、脱溶剤し、その後沪過することを特徴とするアクリル酸又はメタクリル酸エステルの製造法。

### 3. 発明の詳細な説明

#### [産業上の利用分野]

本発明は、アクリル酸エステル又は、メタクリル酸エステル、特に高沸点のアクリル酸エステル 又は、メタクリル酸エステルの製造法に関する。 【従来の技術】

従来、蒸留で精製困難な高沸点アクリル酸エステル又は、メタクリル酸エステル [以下 (メタ)

#### [発明が解決しようとする問題点]

本発明者らは、透明でカスミのない(メタ) アクリル酸エステルを得ることを目的として鋭意徐 討した結果本発明に到達した。

## [問題点を解決するための手段]

本発明は、アクリル酸又は、メタクリル酸とアルコールを酸触媒の存在下に有機溶媒中でエステ

木発明におけるアルコールとしては、ドデシルアルコール、トリデシルアルコール、テトラデシルアルコール、オクタデシルアルコール、ステアリルアルコール、アイコシルアルコール、ポリエチレングリコールモノアルキルエーテル、プロピレングリコールモノ(アルキルフェニル)エーテル、ポリフルオルアルコ

キシレン、n ーヘキサン、シクロヘキサン、オクタンなどの水と共沸混合物をつくり、水と分離する有機溶媒単独又は、 2種以上の混合物が使用される。反応溶媒は通常反応液の10~80%の範囲で実施される。

反応はバッチ式又は連続式で実施される。

エステル化反応で副生する水は反応溶媒と共沸混合物をつくり、反応器上部にとりつけられた蒸留 塔より留出する。これは凝縮して水相と溶媒相に 分離し、水相は系外に除きながら溶媒相を反応器 へ還流してエステル化を実施する。水が留出しな くなったら反応は終了している。

通常反応時間は 3~15時間で充分であり、反応温度は遠流温度で実施されるが、特に70~ 130℃の範囲が重合防止、製品品質上から望しい。

エステル化反応が終了した反応液は触媒、反応防止剤、不純物、 替色成分を除去するために、アルカリ性水溶液又は水で洗浄され不用物は分離、除去される。中和には、NaOH、KOH、LiOH、Na2 CO3 、K2 CO3、NaIICO3 などのアルカリ金属の水酸化物

ール、ρ ープチルフェニルオキシプロパノール, 1,3- フタンジオール、 1,4- ブタンジオール、 ヘキサメチレンジオール、トリエチレングリコー ル、ジプロピレングリコール、ドデカメチレンジ オール, ピスフェノールーA ープロピレンオギサ イド付加体, ビス ( 2ーヒドロキシエチル) テレ フタレート、ジプロモネオペンチルグリコール, エステルジオール(UCC 社製品)、ポリエチレン グリコール, グリセリン, トリメチロールエタン, トリメチロールプロパン、トリス(2ーヒドロギ シエチル) イソシアヌレート, トリス( 2-ヒド ロキシエチル)トリメリット酸エステル。 1.2.6 - ヘキサントリオール、ペンタエリスリトール、 ジペンタエリスリトール, ジ(トリメチロールプ ロパン)マンニット、ソルビットなどが用いられ、 又、これらのアルキレンオキシド付加物も用いら れる。

エステル化反応触媒としては、スルホン酸類、硫酸、リン酸、BF3 などが用いられる。

エステル化溶媒としては、ベンゼン、トルエン、

又は炭酸塩の1~20%水溶液が使用される。 反応液をこのようなアルカリ水溶液と混合搅拌することによってエステル化触媒、未反応マルコールない。 アクリル酸、重合禁止剤、未反応アルコールなど、 の大部分が水相へ抽出される。抽出されたあと、 静置分離されるが、分離操作は通常一回でよく、 しかもエステル化物の層にエステル化触媒、未反応 にくメタ)アクリル酸、重合禁止剤、未反応 でし、これらの中和塩が 0.05~ 3% 残される。

エステル化物の暦に残されるこれらの不純物の最は、エステル化物の暦の水分割合(%)とアルカリ水溶液層の蒸発残査割合(%)を測定することによって計算ができる。不純物の量が 0.05%以下の場合は、分離したアルカリ水溶液層をエステル化物の暦に少量添加し、 3%以上の場合は新たに調整されたアルカリ性水溶液で再度洗浄、抽出する。

その後溶媒を40~ 110℃の減圧下で除去すること により沈澱を含んだエステルが得られる。この沈 避を除去するために沪過を行なうが、沪過助剤としては通常のケイソウ土などが使用され、使用型はエステルに対し、 0.05 ~ 5.0%の範囲である。

沪過の方法としては、減圧吸引沪過・過圧沪過・ 常圧自然沪過などのいずれの方法でも良い。 このような方法で沪過されたエステルは長時間の 貯蔵された場合も沈澱を生ずることがなく、透明 である。

以下、実施例および比較例によって本発明を更に 説明するが、これは本発明を限定するものではな い。

#### 実施例-1

批拌機、遠流冷却管、水分離器、温度計を備えた反応器にトリプロピレングリコール 174部、アクリル酸 173部、ベンゼン 200部、Pートルエンスルホン酸 30部、ハイドロキノン 3部を仕込み82~89℃に加熱し、生成水を反応系から除去しながらエステル化反応を行なった。反応時間10時間で生成水が35.8部(理論量の99.4%)に達したと

水を反応系から除去した。

反応11時間後に生成水が53.8部(理論量の99.6%)に達した時冷却し、エステル化反応を終了した。 反応を10%の苛性ソーダ水溶液 600部で 2回中 和洗浄したあと、エステル化物の簡に不純物を 1.51 %残し80℃でトルエンを滅圧留去したところ、白色結晶状沈澱を含むエステル 585部を得た。これにケイソウ土を約 3㎜厚に置いた磁製ヌッチェで滅圧が過した。 得られた透明なエステルは 570 部であった。

#### 比较例-1

実施例-1と同様の方法でエステル化反応を行ない、反応被を10%の苛性ソーダ水溶液 410部で中和洗浄、分離した後、 5%の苛性ソーダ水溶液で可度洗浄分離した。不純物含量は 0.03 %であった。その後ペンセンを減圧留去したところ微量の白色沈澱を含むエステル 120部を得た。これにケイソウ土を約 5㎜原に置いた磁製ヌッチ

ェで滅圧炉過した。得られたエステルは 110部で

き、冷却し反応液を10%の苛性ソーダ水溶液 410 部で中和洗浄し 2時間静置した後分液した。エステル化物の間の水分は 2.1%であり、アルカリ水溶液圏の蒸発残査は23%であった。これから計算される不純物含質は

$$\frac{2.1}{(100-23)} \times 23 = 0.63 \%$$

であった。

その後、70℃でベンゼンを滅圧留出したところ、 白色結晶状の沈澱を含むエステル 121部を得た。 これにケイソウ土を約 5㎜厚に置いた磁製ヌッチェで滅圧沪過した。得られた透明なエステルは 1 10部であり、その後 6ケ月間室温に貯蔵したが透明のままであった。

#### 実施例-2

実施例 - 1 と同じ容器にトリメチロールプロパンのエチレンオキサイド( 6モル)付加物 398部とメタクリル酸 310部・トルエン 400部・P ートルエンホスホン酸18部・カテコール 8.1部を仕込み、 110℃に加熱し滅圧にしながら遠流し、生成

あるが、カスミが残っており透明ではなかった。 [発明の効果]

本発明の(メタ)アクリル酸の製造法により、 長期間の貯蔵後でも沈澱が生することなく透明な (メタ)アクリル酸エステルを製造することがで きた。

特許出願人 三洋化成工菜株式会衬